

Nombre	Representación	Significado
Porcentaje en masa	% m/m	<div>X gramos de st</div> <div>100 gramos de sc</div>
Porcentaje en volumen	% m/V	<div>X gramos de st</div> <div>100 mililitros de sc</div>
Molaridad	M	<div>X moles de st</div> <div>1 litro de sc</div>
Molalidad	m	<div>X moles de st</div> <div>1 kilogramo de sv</div>
Densidad	p	<div>X gramos de sc</div> <div>1000 mililitros</div>
Parte por millón	ppm	<div>X miligramos de st</div> <div>1 litro de sc</div>

m = masa, V = volumen, st = soluto, sv = solvente, sc = solución

CLASIFICACIÓN		COMPOSICIÓN	NOMENCLATURA	
			TRADICIONAL	MODERNA
Óxidos	Básicos	METAL / OXÍGENO <i>compuesto iónico</i>	<p>Único E.O.: <i>óxido de (metal)</i></p> <p>Dos E.O.: Menor E.O.: <i>óxido (metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>óxido (metal)ico</i></p>	<p><i>óxido de (metal) (n)</i></p> <p>Por atomicidad: <i>(mono/di/tri)óxido de (di) (metal)</i></p>
	Ácidos	NO METAL / OXÍGENO <i>compuesto molecular</i>	<p>Único E.O.: <i>anhídrido (no metal)</i></p> <p>Dos E.O.: Menor E.O.: <i>anhídrido (no metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>anhídrido (no metal)ico</i></p> <p>Cuatro E.O.: Menor E.O.: <i>anhídrido hipo(no metal)oso</i> Segundo E.O.: <i>anhídrido (no metal)oso</i> Tercer E.O.: <i>anhídrido (no metal)ico</i> Mayor E.O.: <i>anhídrido per(no metal)ico</i></p>	<p><i>óxido de (no metal) (n)</i></p> <p>Por atomicidad: <i>(mono/di/tri/tetra/etc)óxido de (di) (no metal)</i></p>

E.O. = Estado de Oxidación
n = Número de oxidación

CLASIFICACIÓN		COMPOSICIÓN	NOMENCLATURA	
			TRADICIONAL	MODERNA
Hidruros	Metálicos	METAL / HIDRÓGENO <i>compuesto iónico</i>	<p>Único E.O.: <i>hidruro de (metal)</i></p> <p>Dos E.O.: Menor E.O.: <i>hidruro (metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>hidruro (metal)ico</i> </p>	<i>hidruro de (metal) (n)</i>
	No Metálicos	NO METAL / HIDRÓGENO <i>compuesto molecular</i>	<p><i>(no metal)uro de hidrógeno</i></p> <p>Solo con F, Cl, Br, I o S y si están disueltos en agua: <i>ácido (no metal)hídrico</i></p> <p>Existen algunos compuestos (cómo el agua o el amoniaco) que tienen nombres especiales.</p>	<i>(no metal)uro(n) de hidrógeno</i>
Hidróxidos		METAL / OXÍGENO / HIDRÓGENO <i>compuesto iónico</i>	<p>Único E.O.: <i>hidróxido de (metal)</i></p> <p>Dos E.O.: Menor E.O.: <i>hidróxido (metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>hidróxido (metal)ico</i> </p>	<i>hidróxido de (metal) (n)</i>
Sales Binarias		METAL / NO METAL <i>compuesto iónico</i>	<p>Único E.O. del metal: <i>(no metal)uro de (metal)</i></p> <p>Dos E.O. del metal: Menor E.O.: <i>(no metal)uro (metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>(no metal)uro (metal)ico</i> </p>	<i>(no metal)uro (n) de (metal) (n)</i>

E.O. = Estado de Oxidación
n = Número de oxidación

CLASIFICACIÓN	COMPOSICIÓN	NOMENCLATURA	
		TRADICIONAL	MODERNA
Oxácidos	NO METAL / OXÍGENO / HIDRÓGENO <i>compuesto molecular</i>	<p>Único E.O.: <i>ácido (no metal)ico</i></p> <p>Dos E.O.: Menor E.O.: <i>ácido (no metal)oso</i> Mayor E.O.: <i>ácido (no metal)ico</i></p> <p>Cuatro E.O.: Menor E.O.: <i>ácido hipo(no metal)oso</i> Segundo E.O.: <i>ácido (no metal)oso</i> Tercer E.O.: <i>ácido (no metal)ico</i> Mayor E.O.: <i>ácido per(no metal)ico</i></p>	<i>(mono/di/tri/tetra/etc) oxo (no metal)ato (n) de hidrógeno</i>
Oxosales	METAL / NO METAL / OXÍGENO <i>compuesto iónico</i>	<p><i>(no metal)(ito/ato) de (metal)(oso/ico)</i></p> <p>Metal: oso para menor E.O. ico para mayor E.O.</p> <p>No metal: ito para menor E.O. ato para mayor E.O.</p> <p>En casos de 4 E.O. anteponer <i>hipo</i> o <i>per</i>, con las reglas de los oxácidos y óxidos ácidos.</p>	<i>(no metal)ato (n) de (metal) (n)</i>

E.O. = Estado de Oxidación
n = Número de oxidación